

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 60213945 A

(43) Date of publication of application: 26.10.85

(51) Int. Cl G03C 7/34

// C07D207/34

C07D213/74

C07D233/88

C07D235/30

C07D239/54

C07D239/56

C07D249/14

C07D261/12

C07D265/30

(21) Application number: 59070512

(71) Applicant: FUJI PHOTO FILM CO LTD

(54) SILVER HALIDE COLOR PHOTOSENSITIVE MATERIAL

(57) Abstract:

(22) Date of filing: 09.04.84

PURPOSE: To improve color development performance and dispersibility, and to obtain a color image superior in heat and light fastness by using a specified cyan dye image-forming coupler.

CONSTITUTION: The cyan dye image-forming coupler is represented by the formula in which R₁ is H, a group releasable by hydrolysis, or optionally substituted alkyl or aryl; R2 is optionally substituted alkyl, aryl, or heterocyclic, or optionally substituted amino; Y is N or monosubstd. C; Z is a nonmetallic atomic group necessary to form a 5-W7-membered ring; and X is H or a group releasable when a cyan dye image is formed by the coupling reaction with the exidation product of a color developing agent. This cyan dye image thus formed has superior fastness to light, heat, and humidity, and does not deteriorate development color density even when it is processed with a bleaching soln. low in oxidizing power or fatigued. Since it is superior in color development performance, high in sensitivity, and the obtainable max. density, it can reduce an amt. of silver chloride to be used for a photographic emulsion. It is suitable not only for ordinary processing, but also for

rapid processing or processing without using a color formation promoter, such as benzyl alcohol.

ITO ISAMU

KOBAYASHI HIDETOSHI

YAMAKAWA KAZUYOSHI

WATANABE TOSHIYUKI

COPYRIGHT: (C)1985, JPO&Japio

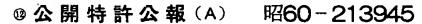
(72) Inventor:

式中、 B、 な水素原子、加水分所によつて得機 しつる高、又は低換もしくは無固負の、 アルキル もしくはアリール基を表わし、 R z な 収換もしく は無価機のアルヤル、 アリールもしくは 複素成分 基または配換アミノ画を表わし; Y は 選素原子ま たはモノ世換数素原子を表わし; Z 位 z 最乃至了 色の理形成化の優な非金属原子師を表わし; X な

水紫原子またはカラー現像主義能化体とのカンプ リング反応によるシアン色素形成時、触殺しりる 店を決わす。

⑩ 日本国特許庁(JP)

10 特許出顧公開



@Int.Cl.4	識別記号	庁内整理番号		@公開	昭和60年(198	5)10月26日
G 03 C 7/34 // C 07 D 207/34 213/74 233/88 235/30		8205-2H 7242-4C 7138-4C 7133-4C 8413-4C				
239/54 239/56 239/56 249/14 261/12 265/30		7166-4C 7166-4C 6664-4C 7166-4C 7166-4C	審査請求	未請求	発明の数 1	(全19頁)

②特 願 昭59-70512

29出 関 昭59(1984) 4月9日

南足柄市中沼210番地 富士写真フィルム株式会社内 小 林 英 俊 砂発 明 者 南足柄市中沼210番地 富士写真フィルム株式会社内 山 川 錢 四発 明 者 南足柄市中沼210番地 富士写真フィルム株式会社内 砂発 明 者 伊 南足柄市中沼210番地 富士写真フィルム株式会社内 郊発 明 者 渡 辺 敏 幸 富士写真フィルム株式 南足柄市中沼210番地 の出願人 会社

明 細・書

1. 発明の名称 ハロゲン化級カラー写真感光 材料

2. 特許請求の範囲

下記一般式(I)で表わされるシアン色索形成カプラーを含有することを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

一般式〔Ⅰ〕

式中、R1 は水紫原子、加水分解によつて解裂しうる高、又は置換もしくは無置換の、アルキルもしくはてリール店を表わし、R2 は低換もしくは無置換のアルキル、アリールもしくは複素環残基または置換アミノ基を表わし; Yは窒素原子またはモノ置換炭素原子を表わし; Zはよ員乃至7 員の環形成に必要な非金属原子群を表わし; Xは

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明はシアン色素形成カプラー、特に 2 位に ヘテロ環アミノ基を有する新規なシアンカプラー を含有するハロゲン化銀カラー写真感光材料に関 するものである。

(背景技術)

ペロゲン化銀写真感光材料に露光を与えたあと 発色現像することにより酸化された芳香族一般ア ミン現像楽と色紫形成カプラーとが反応し、色画 像が形成される。一般に、この方法においては減 色法による色再現法が使われ、斉、緑、赤を再現 するためにはそれぞれ補色の関係にあるイエロー、 マゼンタ、およびシアンの色画像が形成される。 シアン色画像の形成には、フェノール誘導体、あ るいはナフトール誘導体がカプラーとして多く用 いられている。カラー写真法においては、色形成 カプラーは現像液中に添加されるか、 感光性写真 乳剤層、もしくはその他の色像形成層中に内蔵され、現像によつて形成されたカラー現像薬の酸化体と反応することにより非拡散性の色素を形成する。

カプラーと発色現像主楽との反応はカプラーの活性点で行なわれ、この活性点に水素原子をルクラーは、サールの理解をある。 一名教を形成するのに化学量論的に4年ルの現象を有方活性点に強要としてないのである。 一方のは2当量カプラー、なり、なり、ののののがある色質をできる。 からに形成される色面像の鮮鋭度が向上する。 こうに形成される色面像の鮮鋭度が向上する。

シアン色紫形成カプラーとして知られているフ

カプラー自身が不安定であり長期の保存に耐えな いとかの欠点を有している。

(発明の目的)

本発明の第1の目的は、発色画像の熱・光堅牢性に優れ、かつ発色性および分散性が著しく改良された新規フェノール系シアンカプラーを用いたハロゲン化銀カラー写真感光材料を提供することにある。

また、本発明の第2の目的は酸化力の弱い漂白 被あるいは、疲労した漂白液で処理した場合においても発色濃度の低下がほとんどないカプラーを 提供することにある。

(発明の構成)

本発明の目的は次の一般式 [I] により表わされるシアン色素形成カプラーおよびこれを含むハロゲン化銀カラー写真感光材料により達成されるととを見出した。

一般式〔1〕

エノール系カプラーあるいはナフトール系カプラ - の中で、 2 位にウレイド基を有し更に 5 位にア シルアミノ茲を有するフエノール系シアンカプラ ーは、他のシアンカプラーと比較して、発色現像 によつて生成した色画像の熱あるいは光に対する **堅牢性に使れている事が特別昭まる一65/34、** 同よフーユロザよザる、同よフーユロザまザザ、 同よフーユロザまザよ、同よ8-33249、同 s 8 − 3 3 2 s 0 等に開示されている。確かに上 記特許記載の2位ウレイド基價換カプラーは従来 知られているる位アシルアミノ基置換フエノール 系カプラーに較べその色画像の熱あるいは光に対 する竪牢性は一段と向上してはいるが、長期間の 保存を考えると未だ十分であるとは云い雌く、更 に優れた堅牢性を有するカプラーが属望されてい る。また、4倍にウレイド基およびょ倍にアシル アミノ
基を有し更に 4 位に
離脱し
りる
基を有する フエノール系2当量カプラーの多くはカップリン グ活性が不十分であるとか、色かぶりを与え易い とか、分散性が悪く盗布故障を起すとかあるいは

式中、R1は水素原子、加水分解によつて解裂し得る基、又は置換もしくは無置換の、アルキルもしくはてリール基を設わし;R2は置換もしくは無関換の、アルキル、アリールもしくは複楽環
基又は置換アミノ基を表わし;Yは窒素原子は空水では、
R1 を表わし;Zはよ員乃至7員の環形
成に必要な非金属原子群を表わし;Xは水素原子またはカラー現像主薬酸化体とのカンプリング反応によるシアン色素形成時に離脱し得る基を表わ

以下に R_1 、 R_2 、X、YおよびZについて餅 述する。

R: は水素原子、加水分解によつて解裂し得る 基(例えば、炭素数/~8の脂肪族の、炭素数? ~/2の芳香族もしくは異節芳香族のアシル基)、 アルキル基(例えば、メチル基、プチル茲、ペン タデンル基、ンクロヘキシル基など)、アリール 基(例えばフエニル基、ナフチル基など)が挙げ られ、前記の、加水分解によつて解裂しりる基、 アルキル基又はアリール基は、さらに他の置換基、 例えばアルキル基、アリール基、複素顕基、アル コキシ菇(例えば、メトキシ菇、ドデシル菇、2 ーメトキシエトキシ基など)、アリールオキシ基 (例えば、フエノキシ茜、 2 , 4 ージー tertー Tミノフエノキシ基、3-tertーブチルー4-ヒドロキシフエノキシ茜、ナフチルオキシ茄など 八 カルボギシ茲、カルボニル莚(例えば、アセチル 基、テトラデカノイル基、ペンゾイル基など)、 エヌテル猫(例えば、メトヤシカルポニル茲、フ エノキシカルポニル茲、アセトキシ茲、ベンゾイ ルオキシ基、プトキシスルホニル基、トルエンス ルホニルオキシ基など)、アミド基(例えば、ア セチルアミノ基、エチルカルパモイル基、メタン スルホニルアミド热、ブチルフルフアモイル基な と)、イミド苺(例えば、サクシンイミド苺、ヒ

ダントイニル基など)、スルホニル基(例えばメ タンスルホニル基)、ヒドロキシ基、シアノ基、 ニトロ基、及びハロゲン原子から選ばれた置換基 で置換されていてもよい。Riとしては、水素原 子又は加水分解によつて解裂しりる基が好ましく、 水素原子は特に好ましい。

R2 は炭素数!~!8のアルギル基(例えば、メチル茲、エチル茲、ローブロピル族、 i soーブチル茲、 i soーブチル茲、 i nーブチル茲、 i nーブチル茲、 nーブチル茲、 nーベーンの が i nードデンル茲、 nーベーンの が i nードデンル茲、 nーベーンの が i nードデンル茲、 nーズの が i nードデンル茲、 nーズの が i nーズの i

ょ員もしくは6員環へチロ環基(このヘテロ環は /個の窒素原子のほか、さらに酸素原子、硫黄原 子および/または窒素原子を含有してもよい。た とえば、イミグソリル基、ピラゾリル基、トリア ソリル茲、テトラゾリル茲、チアゾリル茲、ピペ ラジル菇など)、アルキルアミノ若(例えば、メ チルアミノ茲、エチルアミノ茲、ジブチルアミノ 兹、nードデシルアミノ基など)を表わす。ここ でR2 で汲わされるアルヤル茲、アリール菇、へ テロ環基およびアミノ遊は各々置換基、例えばへ ロゲン原子(フツ浆、塩煮または臭素など)、シ アノ基、水酸基、アルコキシ悲(例えば、メトキ 少茲、エトキシ茲、プロピルオキシ茲、ブトキシ 基、オクチルオキシ茲など)、アリールオキシ茲 (例えば、フェノキシ基など)、アシルオキシ基 (例えば、アセチルオキシ茲、プロピオノイルオ キシ基、ブチロイルオキシ基、ベンゾイルオキシ 甚など)、アシルアミノ基(例えば、ホルムアミ ノ葢、アセチルアミノ葢、プロピオノイルアミノ 塩、ペンソイルアミノ菇など)、スルホンアミド 葢(例えば、メチルスルホンアミド苺、オクチル スルホンTミド苺、ペンゼンスルホンTミド基な ど)、スルフアモイル基(例えば、無償換スルフ アモイル店、メチルスルフアヒイル基、エチルス・ ルフアモイル悲、プロピルスルフアモイル盐、フ エニルスルフアモイル基など)、スルホニル基 (例えば、メチルスルホニル茜、エチルスルホニ ル茲、オクチルスルホニル盐、ペンゼンスルホニ ル指なと)、カルボキシ茲、スルホ茲、ニトロ基、 アリールチオ悲(例えば、フエニルチオ基など)、 アルキルチオド(例えば、メチルチオ基、エチル チオ茲など)、カルパモイル紘(例えば、エチル カルパモイル茲、フエニルカルパモイル茲など)、 アルコサシカルボニル蓮(例えば、メトキシカル ボニル茲、エトキシカルボニル茲など)、スルフ イニル店(例えば、メチルスルフイニル基、フェ ニルスルフイニル基など)、リン酸アミド蒸〔例 えば、ジエチルリン酸エステルアミド基など)、 ヘテロ環盤(例えば、ピランリル盐、トリアンリ ル茲など)などで健換されてもよい。これらの僅

換益はさらにこれらの関換基で置換されてもよく、 又、置換基は同時に2個以上置換されてもよく、 との場合置換若は同じでも異つてもよい。

Xは水梁原子またはカラー現像主楽酸化体とのカップリング反応時、離脱しりる基を表わす。

これらの中で特に好ましいXとして水索原子、 クロル原子、フツ素原子、アリールオキシ基、複 案環オキシ基、およびアルコキシ基を挙げること が出来る。アリールオキシ基は、特に好ましい。

Yは窒素原子または=C、 R_3 を表わし、 R_3 は R_1 と同義である。

名はす員乃至7員環を形成するに必要な非金属原子群を表わし、Yが窒素原子の場合、乙によつて形成されるヘテロ環は、好ましくは関換または無置換の、ピロール環、ピラゾール環、ノ・2・サール環、ノ・2・サール環、アトラゾール環、ピリミシン環、オキサジンでは、インインドール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、イングール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、チャッシール環、等を表わす。

ルオキシ基など)、置換または無置換のアルキル チオ基(例えばメチルチオ基、ユーメタンスルホ ニルエチルチオ基、nードデシルチオ基など)、 置換または無置換のアリールチオ基 (例えばフェ ニルチオ菇、4-n-ドデシルフエニルチオ基、 **ユーメトやシーよー t ーオクチルフエニルチオ基** など)、置換または無置換のアルキルスルホニル 苗(例えばメチルスルホニル苺、nーデシルスル ホニル遊、4ーヒドロキシブチルスルホニル基な ど)、遺換または無置換のヘテロ環基(例えば、 **まーニトロピラゾリル茲、モルホリノ茲、ノーベ** ンジルーよーエトキシヒダントインー3ーイル茲 など)を挙げることができる。更に例えば特開昭 **メノー26034号に記載の色素像の色補正をす** るためのマスク効果を有するカラードカプラーと して機能させるためにXは置換又は無置換アリー ルアゾ茹であつてもよいし、あるいは現像抑制剤・ (例えばノーフエニルーノ、2、3、4ーテトラ ゾリルーよーイルチオ基、メーブロモペンゾトリ アソールーノーイル基など)であつてもよい。

またYがRs 置換炭素原子の場合、乙によつて 形成されるヘテロ異は置換または無置換のピロー ル環、ピラゾール環、イミダゾール環、オキサゾ リン環、テトラヒドロピリジン環、ジヒドロピペ ラジン環、アセピン環答を表わす。

発色凝度の低下がほとんどないという性質を有している。さらには、発色性に優れ、著しく高い感度および最高適度を与えることが出来るので写真乳剤に含有されるハロゲン化銀電を減少出来るばかりでなく、通常の処理のみならず迅速処理あるいはベンジルアルコール等の発色促進剤の存在しない処理にも適している。これらの特徴は、全く予想し得ない驚くべきことであつた。

以下に本発明に含まれる具体的化合物を例示するが、これらに限定されるものではない。

(1) OH H

$$C_2 H_5$$
 $O-CHCHN$
 $C_5 H_{11}$
 $C_5 H_{11}(t)$

(3)
$$(t)C_{5}H_{1} \stackrel{C_{4}}{\longrightarrow} H_{9} \stackrel{OH}{\longrightarrow} NH \stackrel{H}{\longrightarrow} N$$

$$C_{5}H_{1}(t) \stackrel{0}{\longrightarrow} C$$

(4) OH
$$\stackrel{H}{N}$$

$$(t)C_5H_{11} \longrightarrow O - \stackrel{C_4H_9}{C_5H_{11}(t)} \longrightarrow \stackrel{N}{N}$$

(6)
$$C_{6}H_{13} \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow O$$

$$C_{6}H_{13} \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow O$$

$$C_{5}H_{11}(t) \longrightarrow F$$

$$(t) C_{5}H_{11} - C_{5}H_{11}(t) O_{CH_{3}} O_{CH_{3}$$

(a)
$$(t)C_5H_{11} \longrightarrow O-(CH_2)_3HNCHN$$

$$C_5H_{11}(t)$$

$$OH$$

$$NH$$

$$N-N$$

$$O$$

$$SO_2CH_3$$

(a)
$$\begin{array}{c} OH \\ C_{1} \ _{2}H_{2} \ _{5} \end{array} \\ (t) C_{5} \ H_{1} \ _{1} \\ C_{6} \ H_{1} \ _{1}(t) \end{array}$$

(t)
$$C_5H_{11}$$
 C_6H_{13} C

(1)C₈H₁₇
$$OH$$
 OH NH C C $OCH_2CH_2SO_2CH_3$

(13)

(14)

(15) $(t)C_{\delta}H_{11} \xrightarrow{C_{\delta}H_{13}} OH NH \xrightarrow{N} CU$ $C_{\delta}H_{11}(t) OSO_{2}$ $C_{\delta}H_{11}(t)$ $(t)C_5H_{11} \longrightarrow \begin{array}{c} C_4H_9 \\ -CHCHN \\ 0 \\ 0 \\ \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} NH \longrightarrow N \\ N \\ N \\ \end{array}$

(17)

(19) NHSO2CH3

 $(t)C_{5}H_{11} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{8}H_{17} \\ O-CHCHN \\ C_{5}H_{11}(t) \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} OH \\ NH \longrightarrow N \\ N-N \\ N-N \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ NH \longrightarrow S \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ NH \longrightarrow S \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ NH \longrightarrow S \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ NH \longrightarrow S \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ NH \longrightarrow S \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ NH \longrightarrow S \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ NH \longrightarrow S \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ NH \longrightarrow S \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{15}H_{31} \\ O-CHCHN \\ O-CHCHN$

(21) C_B H₁₇(t)

(25)
$$(t)C_{5}H_{1} \xrightarrow{1} C_{5}H_{1} \xrightarrow{1}(t) \overset{C_{4}H_{9}}{\overset{H}{\circ}} \overset{H}{\overset{N}{\overset{H}{\circ}}} \overset{H}{\overset{N}{\overset{H}{\circ}}} \overset{H}{\overset{N}{\overset{N}{\circ}}} \overset{COOH}{\overset{C}{\overset{C}{\circ}}}$$

本発明のシアン色紫形成カプラーは下記の一般 的合成法によつて容易に合成される。

スキーム1に於いて、X、Y、Z、RI およびR2 は一般式(I)と同機であり、R4 は求核剤の攻撃によつて離脱し得る基、好ましくは、ハロゲン原子、アルキルチオ基、アリールチオ基、ヘテロ環チオ務、アルコキン基、アリールオキン基、ヘテロ環オキン基、アシルオキン基およびスルホニルオキン基等を表わす。

以下に具体的合成例を示す。

合成例1 例示化合物(4)の合成

aーベンジルオキシー4ーニトロアニリンの合成

まーニトローユーアミノフエノール(30.8 g、0.2モル)のDMF(100叫)格液に、 室温にて、窒素雰囲気下、ナトリウムメチラート のメタノール溶液(28分、38.69、0.2 モル)を約10分で滴下する。滴下終了後、ベン ジルブロミド(34.29、0.2モル)を約3 の分で滴下し、室温にて3時間提拌を続ける。反 応液に水(200刷)を加え、析出した結晶を 取して粗結晶を得る。粗結晶をメタノール(20 の叫)に分散し、約10分間還流した後、室温ま で冷却、戸過、メタノール洗浄により模記化合物 418(収率83%)を得る。m.p.146~1

2ーベンジルオキシー4ーニトロフエニルイソチ

オシアナートの合成

2ーペンジルオキシーチーニトロアニリン(/ 9.68、0.08モル)、ジエチルチオカルバ モイルクロリド(/4.08、0.092モル) のトルエン(80配)溶液を3時間加熱透流する。 トルエンを留去し、メタノール(/00配)を加 えて析出した結晶を沪取し、標配化合物/78 (収率765)を得る。m.p.//3~//7°C N-(2-ベンジルオキシーチーニトロフエニル)

-- N! -- (2 - アミノフエニル)チオ尿素の合成

ューペンジルオキシー4 ーニトロフエニルイソチオシアナート(/5.08、0.054モル)、
〇ーフエニレンジアミン(5.78、0.054
モル)のトルエン(/80恥)溶液を室温にて/
時間焼拌する。析出した結晶を沪取し、標配化合物 208(収率93%)を得る。m.p./72~

175°C

2-ベンジルオキシー4-=トローN-(2-ベ

ンメイミダゾリル)アニリン

上記で得たチオ尿素体(17・58、0・04 4モル)、酸化銀(30・88、0・133モル) をアセトン(500配)に加え、5時間加熱湿流 する。生成した硫化銀をセライト 近過により除去 した後、アセトンを留去することにより標記化合 物12・98(収率81%)を得る。m・p・19 3~195°C

ューアミノーユー(ユーベンズイミダゾリルアミ

ノ)フェノール

上記ニトロアニリン(7・28、0・02モル) Pd/c(0・78)をテトラヒドロフラン(/ 00㎡)中、約70°C、水素圧30気圧にて、 /5時間接触避元した。冷却後、セライトにて、 Pd/cを除去し、溶媒を留去し、標配化合物 4・ /8(収率86%)を得る。m・p・225°C以

例示化合物(4)の合成

上記アミノフエノール(2.889、0.012モル)、ピリジン(19、0.012モル)のDMF(35ml)溶液に氷冷下、2-(2,4-ジー1-アミルフエノキシ)へやサノイルクロリド(4.48、0.012モル)のDMF(25 ml)溶液を役20分で滴下する。更に室温にてている。 関係性を続ける。 反応液に水(500ml)で抽出する。 酢酸エチル 層を注射 を ではいい (200ml) で抽出する。 酢酸エチル 層を 注射 ない Me OH(20ml)、 アセトニトリル(20ml)の混合溶媒を加え、 加熱溶解後冷却し析出 のml)の混合溶媒を加え、 加熱溶解後冷却し析出 した結晶を 沪取し、 例示化合物(4) 5.89(収率 8 5 9)を得る。 m・p・/ フ/~/フィ。C

合成例2 例示化合物(7)の合成

2-メチルー6-=トロー5-(4-t-オクチ

ルフェノキシ)ベンゾオキサゾールの合成

t ーオクチルフエノール(22.78、0.1 /モル)、水酸化カリウム(6.168、0.1 /モル)をトルエン(240ml)に加え、加熱選 流し、トルエン(約120㎡)を留去しながら発生した水を除去する。反応液を80°Cまで冷却し、ターフルオロー2ーメチルー6ーニトロペンソオキサゾール(208、0・10モル)のDMF(80㎡)溶液を加え、約3時間加熱提拌する。反応液を冷却後、メタノール(200㎡)を加え、約10°Cまで冷却し、析出した結晶を浮取し、横配化合物288(収率73%)を得る。m.p.
108~11、°C

ユーアミノー4ー(4-t-オクチルフエノキシ)

ーよーニトロフェノールの合成

上記オキサゾール(19.18、0.05モル)
および渡塩酸(20ml)を50第エタノール(200ml)に加え、3時間加熱選流する。冷却後水(100ml)を加え析出した結晶を沪取し標記化合物16.58(収率925)を得る。m.p./87~189°C

例示化合物(7)の合成

上記プミノフェノールを用い、合成例1 に示したと同様の操作により、例示化合物を得る。

るカプラーがこれに眩当する。ポリマーカプラー は①高分子側鎖の官能基を利用してカプラー残落 を導入するか、又は②単量体カプラーの重合によ りポリマーカプラーとする、のいずれかの方法に より製造することができる。②の方法の具体例を 挙げると、R2 に付加重合性エチレン性不飽和基 を有するような単量体を、単独重合もしくは共重 合可能なその他の単量体と共重合して、ポリマー カプラーが得られる。ラジカル付加重合性の、エ チレン性不飽和茲を有するユーヘテロ環アミノー **メーアシルアミノ系モノマーカプラーを、米国特** 許第3;431,820号、同4,080,21 1号、同4,207,109号、同4,2/5, 193号、同4,367,282号符化配敝の化 合物に準じて、製造し、次いで付加重合してポリ マーカプラーとすることができる。また、ポリマ ーカプラーの水性ラテツクスは、前述の米国特許 3、370,952に記載の如く、乳化重合法に より、前記モノマーカプラーから直接得ることも でき、あるいは、眩モノマーカプラーから一旦親 m.p./89~/92°C

多層カラー磁光材料では、混色を少くし、色再 現をよくするためにカプラーを添加した層に固定 するととが必要である。このカプラーの耐拡数化 のために有効な積々の方法が知られている。その ノつは、カプラーの分子中に不動化のためのバラ スト基を導入するものである。本発明のシアンカ プラーにおいて、R1 、R2 、X又はYの少くと も1つの蹬換茲、好ましくは R2 にパラスト基を 導入するととが好ましい。また、Xがパラスト基 であり、 R 2 がパラスト族でないはあい、カラー 現像主楽との酸化カップリングにより生成するシ アン色素に適度な拡散性を賦与して、生成色素像 の粒状性を改良することができる。親油性の耐拡 散化カプラーは、アルカリに可密化させるか、あ るいは有機溶剤に溶解してゼラチン水溶液中に乳 化分散する。

カプラーを耐拡散化する別の方法は、カプラー 残基を不動性高分子化合物に側鎖として連結する 方法であり、当業界でポリマーカプラーと言われ

油性ポリマーとした後、前配米国特許3・45/, 820の方法によつて分散し水性ラテックスとす ることができる。

本発明を用いて作られた写真乳剤には本発明以外の色像形成カプラーを含んでもよい。カプラーは分子中にバラスト基とよばれる疎水基を有する非拡散のものが選ましい。カプラーは銀イオンに対し、当最性あるいは2当最性のどわらでもよい。また色補正の効果をもつカラードカプラー、あるいは現像にともなつて現像抑制剤を放出するカプラー(いわゆるDIRカプラー)を含んでもよい。カプラーはカップリング反応の生成物が無色であるようなカプラーでもよい。

黄色発色カプラーとしては公知の開鎖ケトメテレン系カプラーを用いることができる。これらの うちペンソイルアセトアニリド系及びピパロイル アセトアニリド系化合物は有利である。

マゼンタ発色カブラーとしてはピラゾロン系化 合物、インダゾロン系化合物、シアノアセチル化 合物などを用いることができ、特にピラゾロン系 化合物は有利である。またピラゾロトリアゾール 系化合物、ピラゾロイミダゾール系化合物、ピラ ゾロピラゾール系化合物なども有利に用いられる。

シアン発色カブラーとしてはフェノール系化合 物、ナフトール系化合物などを用いることができる。

との他、カラードカプラー、DIIIカプラー (特に拡散性の大きい規像抑制物質を放出するDIRカプラー)なども併用することができる。

DIRカブラー以外に、現像にともなつて現像抑制剤を放出する化合物を、 感光材料中に含んでもよく、例をば米国特許3,297,445号、同3,379,529号、 西被特許出顧(OLS)2,417,914号、 特開昭52-115271号、 特開昭53-9116号に記載のものが使用できる。

本発明のカプラーは同一層に二種以上含むこと もできる。同一の化合物を異なる2つ以上の層に 含んでもよい。

本箔明のカプラーは、一般に乳剤層中の鎖/モ

ルキルアセテート、フロピオン酸エチル、2級ブ チルアルコール、メチルイソブチルケトン、&ー エトキシエチルアセテート、メチルセロソルブア セテート等に裕解したのち、親水性コロイドに分 酸される。上配の高端点有機溶媒と低端点有機溶 媒とを混合して用いてもよい。

また特公昭 s / ー 3 9 8 s 3 、特開昭 s / ー s 9 9 4 3 に記載されている重合物による分散法も使用することができる。カプラーがカルボン酸、スルフォン酸のごとき酸基を有する場合には、アルカリ性水溶液として親水性コロイド中に導入することもできる。

本発明を用いて作られる感光材料には凝水性コロイド値に紫外線吸収剤を含んでよい。たとえばアリール基で置換されたペンントリアンール化合物(たとえば米国特許3,33,794号に記載のもの)、4ーチアソリドン化合物(たとえば米国特許3,314,794号、同3,352,681号に記載のもの)、ベンジフェノン化合物(たとえば特別昭44-2784号に記載のもの)、

ル当り 2 × / 0⁻³ モルないし 5 × / 0⁻¹ モル、 好ましくは / × / 0⁻² モルないし 5 × / 0⁻¹ モル モル 孫加される。上記のカプラーと併用される場合は同じ色に 発色するカプラーの全部の 添加量が 上記の 範囲内に入るのが 好ましい。

ケイと酸エステル化合物(たとえば米国特許3, クのより、805号、同3,707,3715号に記 戦のもの)、プタジエン化合物(たとえば米国特 許4,045,229号に記載のもの)、あるい はベンジオやサゾール化合物(たとえば米国特許 3,700,455号に記載のもの)を用いるこ とができる。さらに米国特許3.499,0もの とができる。な外線吸収性のカプラー(た とえばαーナフトール系のシアン色素形成でまる いることができる。然外線吸収性のカプラー(た とえばαーナフトール系のシアンと素形成でまた したができる。な外線吸収性のカプラー(た とれらの紫外線吸収的は特定の層に媒染されてまた)、

本発明に用いられる写真乳剤はP. Glafkides 著 Chimie et Physique Photographique (Paul Montel 社刊、1967年)、G.F. Duffin著 Photographic Emulsion Chemistry(The Focal Press 刊、1966年)、V.L. Zelikman et al著 Making and Coating Photographic

Emulsion(The Focal Press 刊、/9 64年)などに記憶された方法を用いて調製する ことができる。

本発明においては、結晶形が規則的で粒子サイズが均一に近いハロゲン化銀乳剤も使うことができる。別々に形成した 2 種以上のハロゲン化銀乳剤を混合して用いてもよい。本発明のカプラーは平板状の粒子、特に粒径/厚さの比がよ以上、特によ以上の粒子が全投影面積のよりる以上占めるような乳剤と併用してもよい。

ハロゲン化銀粒子形成または物理熱成の過程に おいて、カドミウム塩、亜鉛塩、鉛塩、タリウム 塩、イリジウム塩またはその錯塩、ロジウム塩ま たはその錯塩、鉄塩または鉄錯塩などを共存させ てもよい。

写真乳剤の結合剤または保護コロイドとしては、 ゼラチンを用いるのが有利であるが、それ以外の 親水性コロイドも用いることができる。

本発明に用いられる写真乳剤には、感光材料の 製造工程、保存中あるいは写真処理中のカブリを

化合物を加えることができる。

本発明の写真感光材料の写真乳剤層には感度上 昇、コントラスト上昇、または現像促進の目的で、 例えばポリアルギレンオギシドまたはそのエーテ ル、エステル、アミンなどの誘導体、チオエーテ ル化合物、チオモルフオリン類、四級アンモニウ ム塩化合物、ウレタン誘導体、尿素誘導体、イミ ダゾール誘導体、3ーピラゾリドン類等を含んで もよい。

防止しあるいは写真性能を安定化させる目的で、 樋々の化合物を含有させることができる。 すなお **ちアソール類たとえばペンソチアソリウム塩、ニ** トロインダゾール類、ニトロペンズイミダゾール 類、クロロベンズイミダゾール類、プロモベンズ イミダゾール類、メルカプトチアゾール類、メル カプトペンゾチアソール類、メルカプトペンズイ ミダゾール類、メルカプトチアジアゾール類、ア ミノトリアゾール類、ベンゾトリアゾール類、ニ トロベンゾトリアゾール類、メルカプトテトラゾ ール類(特にノーフエニルーまーメルカプトテト ラゾール)など;メルカプトピリミジン類;メル カナトトリアジン類;たとえばオキサゾリンチオ ンのようなチオケト化合物;アザインデン類、た とえばトリアサインデン類、テトラアサインデン 類(特に4ーヒドロ中ン関換(1,3,3a,7) テトラサインデン類)、ペンタアサインデン類な ど;ベンゼンチオスルフオン酸、ベンゼンスルフ イン酸、ペンセンスルフオン酸アミド等のような カプリ防止剤または安定剤として知られた多くの

リン核、チアゾリン核、ピロール核、オキサゾール核、チアゾール核、セレナゾール核、イミダゾール核、テトラゾール核、ピリジン核など;これらの核に脂環式炭化水素環が融合した核、およびとれらの核に芳香族炭化水素環が融合した核、オなわち、インドレニン核、ベンズインドレニン核、ベンドール核、ベンゾチアゾール核、ナフトオキサゾール核、ベンゾチアゾール核、ベンズイミダゾール核、ベンソカンが適用できる。これらの核は炭素原子上に盤換されていてもよい。

メロシアニン色素または複合メロシアニン色素にはケトメテレン構造を有する核として、ピラゾリンーまーオン核、チオヒダントイン核、ユーチオオキサゾリジンーュ、4ージオン核、ローダニン核、チオバルビツール酸核などの5~6 員異節環核を適用することができる。

これらの増感色素は単独に用いてもよいが、そ れらの組合せを用いてもよく、増感色素の組合せ は特に強色増感の目的でしばしば用いられる。

増感色素とともに、それ自身分光増感作用をもたない色素あるいは可視光を実質的に吸収しない物質であつて、強色増感を示す物質を乳剤中に含んでもよい。

本発明を用いて作られた感光材料には親水性コロイド層にフィルター染料として、あるいはイラジェーション防止その他種々の目的で水溶性染料を含有してよい。このような染料にはオキソノール染料、ヘミオキソノール染料、シアニン染料及びアゾ染料が包含される。中でもオキソノール染料及びメロシアニン染料が有用である。

本発明を用いてつくられる感光材料において、 写真乳剤層その他の親水性コロイド層には、スチ ルベン系、トリアジン系、オギサゾール系あるい はクマリン系などの増白剤を含んでもよい。これ らは水容性のものでもよく、また水不容性の増白 剤を分散物の形で用いてもよい。

本発明を実施するに際して下記の公知の退色防

止剤を併用することもでき、また本発明に用いる 色像安定剤は単独または 4 組以上併用することも できる。

公知の退色防止剤としてはハイドロギノン誘導体、没食子酸誘導体、pーアルコギシフエノール 類、pーオギシフエノール誘導体、ビスフエノー ル類等がある。

本発明を用いて作られる感光材料は色カブリ防止剤として、ヘイドロキノン誘導体、アミノフェ ノール誘導体、役食子酸誘導体、アスコルビン酸 誘導体などを含有してもよい。

本発明は支持体上に少なくとも2つの異なる分 光感度を有する多層多色写真材料にも適用できる。 多層天然色写真材料は、通常支持体上に赤感性乳 利層、緑感性乳剤層、および青感性乳剤層を各々 少なくとも一つ有する。これらの層の順序は必要 に応じて任意にえらべる。赤感性乳剤層にシアン 形成カプラーを、緑感性乳剤層にマゼンタ形成カ プラーを、骨感性乳剤層にイエロー形成カプラー をそれぞれ合むのが通常であるが、場合により異

なる組合せをとることもできる。

本発明の感光材料の写真処埋には、公知の方法のいずれも用いることができる。処理液には公知のものを用いることができる。処理温度は普通/8°Cからょの°Cの間に選ばれるが、/8°Cより低い温度または 50°Cをこえる温度としてもよい。

カラー現像被は、一般に発色現像主楽を含むアルカリ性水溶液から成る。発色現像主楽は公知アー級芳香族アミン現像剤、例えばフェニレンジアミン類(例えば4ーアミノーN,Nージエチルーリン、ヨーメチルーリン、コーメチルーリンなどりを用いることができる。

この他 L.F.A.Mason 著 Photographic Processing Chemistry (Focal Press 刊、1966年)の226~229頁、米国特許 2.193,015号、同2,592,364号、特開昭48~64933号などに記載のものを用いてよい。

に記載の酸化防止剤などを含んでもよい。

発色現像後の写真乳剤層は通常、 領白処理され る。 漂白処理は定着処理と同時に行なわれてもよ いし、個別に行なわれてもよい。誤白剤としては 鉄(川)、コペルト(川)、クロム(Ⅵ)、銅 (II) などの多価金属の化合物、過酸類、キノン 類、ニトロソ化合物などが用いられる。たとえば フェリシアン化物、重クロム酸塩、鉄(川)また はコパルト (Ⅲ) の有機鎧塩、たとえばエチレン ジアミン四酢酸、ニトリロトリ酢酸、ノ・ヨージア ミノーユープロパノール四酢酸などのアミノポリ カルボン酸類あるいはクエン酸、酒石酸、リンゴ 酸などの有機酸の錯塩、過硫酸塩、過マンガン酸 塩;ニトロソフエノールなどを用いることができ、 る。これらのうちフェリシアン化カリ、エチレン ジアミン四酢酸鉄 (皿) ナトリウムおよびエチレ ンジアミン四酢酸鉄(川)アンモニウムは特に有 用である。エチレンジアミン四酢酸鉄(川)錯塩 は独立の漂白液においても、一裕漂白定着液にお いても有用である。

しかつ沃化銀と臭化銀のモル比が 6 対 9 4 である 沃臭化銀乳剤 / KP を加え、上記支持体上にカプラ 一盗布量が $7 \times /$ 0^{-4} モル/ m^2 になるように 盗布した。

この層の上に乾燥腹厚/Aのゼラチン保護層を塗布して試料/Aを作成した。同様の方法により例示カプラー(7)、例を用いてカプラー塗布量(モル/m²) およびカプラーと銀の混合比率が試料/Aと同じになるようにして、試料/B、/Cを作成した。更に比較カプラーとして本発明外のカプラー(101)、(102)を用いて試料/Aと全く同じ方法により試料/D、/Eを作成し比較試料とした。

比較カプラー (101)、 (102) の構造は下記の通り。

$$(t)C_{\delta}H_{11} \xrightarrow{C_{\delta}H_{11}(t)} OH$$

$$C_{\delta}H_{11}(t) OH$$

$$NHCONH$$

$$C_{\delta}H_{11}(t) OH$$

渡白または漂白定着液には、米国特許3.04 2.520号、同3.24/.966号、特公昭 45-8506号、特公昭45-8836号など に配敝の漂白促進剤、特開昭53-65732号 に配載のチオール化合物の他、種々の添加剤を加 えることもできる。

以下、本発明の実施例を掲げて具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。 実施例 1

セルローストリアセテートフイルム支持体上に 下記の順で乳剤層および保護層を適布して試料を 作裂した。

例示カプラー(4)//48にジブチルフタレート
/00ckおよび酢酸エチル/00ckを加える0°C
で加熱溶解し、この溶液をゼラチン/008およびドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム/08
を含む 50°Cの水溶液/000配に混合し、ホモジナイザーによつて高速攪拌して微細なカプラー分散物を得た。

このカナラー分散物ヨケロ8に銀を808含有

$$\begin{array}{c|c}
C_{2}H_{5} & OH \\
C_{2}H_{5} & OH \\
OCH_{2}COOH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_{2}H_{5} & OH \\
OCH_{2}COOH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_{3}H_{11}
\end{array}$$

1.	カ :	ラー現像	3分/5秒
2,	M	台	6分30秒
3.	水	洗	3分13秒
4.	定	嶽	6分30秒
5.	水	洗	3分/5秒
6.	安	定	3分15秒

各工復に用いた処理液組成は下配の通りである。

奥化カリ			/	•	4	З
ヒドロキシルアミン硫酸塩			2	.•	4	8
4 - (N - I + ν - N - β -						
ヒドロキシエチルアミノ)						
- 2 - メチルアニリン硫酸						
· 塩			4	•	\$	8
水を加えて			1			E
源白液						
奥化アンモニウム	1	6	0	٠	0	8
アンモニア水(28%)		2	5	•	0	cc
エチレンジアミンー四酢酸ナ						
トリウム鉄塩	1	3	0	•	0	8
氷酢酸		1	4	•	0	cc

定着液

水を加えて

 テトラポリリン酸ナトリウム
 2.08

 亜硫酸ナトリウム
 4.08

 チオ硫酸アンモニウム(70%) / 75.0cc

 重亜硫酸ナトリウム
 4.68

 水を加えて
 /

していることが分る。

次に現像済の各フィルムの選率性の試験を行なった。試料をより。Cで暗所にノ4日間放置したときの堅牢性、60°Cで70多RHの暗所にら週間放置したときの堅牢性、並びにキセノン試験做(ノ0万ルックス)で6日間光を当てたときの堅牢性を夫々初換度ノ・0における濃度の低下率を調べた。また80°C、ノ4日間後のかぶり部分の青色光微度の増加(スティン)を測定した。結果を表よに示した。

设一 2

		色像戏存率(%)			80 °C
フイ ルム 試料	カプラー	80°C /4日間	60 ℃, 70\$RH 6週間	光(キセ ノン) 6日間	。 / # 日間 ステイン 濃度
/ A	(4) (本発明)	100	99	98	0.01
/ B	(7) (*)	99	98	97	0.01
/ C	(27) (*)	99	98	97	0.02
/ D	(101)(比較用)	99	97	9 \$	0.04
/ E	(102)(")	95	90	91	0./2

安定液

ホルマリン

8 . O CC

水を加えて

/ /

処理済試料の政度を赤色光により測定した。 結果を寝一/に示した。

扱ー/

フィルム試料	カプラー	相対感度	最大設度
/ A	(4) (本発明)	100	1,53
/ B	(7) (")	1/2	1.51
/ C	(27) (")	115	1.50
/ D	(101) (比較用)	8/	1.12
/ E	(102) (')	102	1.25

表ー/より明らかなように、本発明のカプラーの最大機度は比較カプラーに較べ著しく向上している。また、4当量カプラーを用いた/Aおよび/Dの比較、2当量カプラーを用いた/B、/Cおよび/Eの比較により、本発明のカプラーは、4当量、2当量のいずれに於いても高い感度を示

本発明のカプラーが形成する色像の耐熱性は十 分なものであり、しかもステイン発生も少なかつ た。

奥施例 2

ポリエチレンテレフタレートフィルム支持体上に、下記に示すような組成の各層よりなる多層カラー感光材料試料を作製した。

第1層;ハレーション防止層

風色コロイド銀を含むゼラチン層

第2份;中间層

2. リージー t ーオクチルハイドロキノンの乳 化分散物を含むセラチン届

第3層;第/赤感乳剂層

沃臭化銀乳剤(沃化銀; まモルガ)

. 銀塗布量 / . 6 8 / m²

増感色素 I 銀ノモルに対して

4.5×10-4 EN

増感色索耳 銀/モルに対して

1.5×10-4 EN

カプラー(4)(本発明カプラー)

盤ノモルに対して

0.04 & ~

カナラーEXーノ

ຝノモルに対して

0.003EN

カプラーEXーフ

緞ノモルに対して

0.000622

第4層;第2赤感乳剂層

沃奥化銀乳剤(沃化銀; / 0 モルガ)

銀強布景 / · 4 9 / m²

増感色素I

銀ノモルに対して

3×10-4 モル

増感色紫Ⅱ 銀ノモルに対して

1×10-4 モル

カプラー切(本発明カプラー)

銀ノモルに対して

0.002モル

銀ノモルに対して

0.02EN

カプラーEX-! 鍛!モルに対して

0.0016EN

第5層;中間層

第1層と同じ

館 6 圈: 第 / 綠 廠乳剤屬

沃奥化銀乳剤(沃化銀; 4 モルる)

銀強布量 / . 28/m2

增感色紫瓜

銀ノモルに対して

5 X 1 0 - 4 EN

增感色紫 N

銀ノモルに対して

1×10-4 モル

カプラーEXー2

銀ノモルに対して

0.05モル

カナラーEX-3 鎖ノモルに対して

0.008EN

カプラーEX-7

銀ノモルに対して

0.0015 & 22

第7個;第2緑感乳剂層

沃臭化銀乳剤(沃化銀;8モル多)

銀盤布量 / . 3 9 / m²

増感色銀単 銀ノモルに対して

3 × 1 0 - 4 EN

増感色素№ 銀/モルに対して

1.2×10-4 EN

カプラーEX-5

銀ノモルに対して

0.017 モル

カプラーEX-4

・銀ノモルに対して

0.003 EN

カプラーEX-8

銀ノモルに対して

0.0003EN

総 8 階;イエローフイルター層

セラチン水浴液中に黄色コロイド銀と2,5-ジーしーオクチルハイドロキノンの乳化分散物

とを含むゼラチン権

第9届;第1背感乳剂隔

沃臭化銀乳剤(沃化銀;るモルダ)

銀验布撒 0.79/m²

カプラーEXー6

銀ノモルに対して

0 , 2 S モル

カプラーEX-?

似ノモルに対して

0.015 & N

第10層;第2資感乳剂層

沃臭化銀(沃化銀; 6モル多)

銀塗布量 0.69/m²

カプラーEXー6 銀ノモルに対して

0.06 & ~

第 / / 屬;第 / 保護欄

沃奥化銀(沃化銀/モルダ、平均粒径0.07

銀塗布量 0.58/m² μ)

紫外線吸収剤UV−ノの乳化分散物を含むゼラ

チン層

第12個;第2保機層

トリメチルメタノアクリレート粒子(直径約1・

よμ)を含むゼラチン暦を盗布。

各層には上記組成物の他に、ゼラチン硬化剤H - / や界面活性剤を添加した。以上の如くして作

製した試料を試料(2A)とした。

試料を作るのに用いた化合物

CONH-C

OC4H9

(t)C8H17

E X - 2

COOCH₃ COOC₄H₉
-(CH₂-CH)_n - (CH₂-CH)_m - (CH₂-

E X - 3

E X - 4

E X - 5

 C_2H_5

(t)C6H11

(CH 3) 3 CCONH-C

OCHCONH-

EX-6

COOC₁₂H₂₅

CH₃O-COCHCONH-C

E X - 7

C_{1 2} H_{2 5} OOC NHCOCHCONH COOC_{1 2}H_{2 5}

E X –
$$\mathcal{E}$$

C₅ H_{1 1}(t)

NHCO(CH₂) 30

CH₂ YC-COCHCONH

H - / $CH_2 = CH - SO_2 - CH_2 - CONH - CH_2$ $CH_2 = CH - SO_2 - CH_2 - CONH - CH_2$

U V - /

增感色采I

$$C = \begin{pmatrix} C_2 & H_5 & S \\ C_2 & C_1 & C_2 & C_3 \\ C_1 & C_2 & C_3 & C_4 & C_4 \\ C_1 & C_2 & C_3 & C_4 & C_5 \\ C_1 & C_2 & C_3 & C_4 & C_5 \\ C_2 & C_3 & C_4 & C_5 & C_6 \\ C_1 & C_2 & C_3 & C_4 & C_6 \\ C_2 & C_3 & C_4 & C_5 & C_6 \\ C_3 & C_4 & C_5 & C_6 & C_6 \\ C_4 & C_5 & C_6 & C_6 & C_6 \\ C_5 & C_6 & C_6 & C_6 & C_6 \\ C_6 & C_7 & C_7 & C_6 & C_6 \\ C_7 & C_7 & C_7 & C_7 & C_7 \\ C_7 &$$

增感色素II

增感色素Ⅲ

增感色素N

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{3}H_{5}$$

$$C_{4}H_{5}$$

$$C_{5}H_{5}$$

$$C_{7}H_{5}$$

$$C_{8}H_{5}$$

$$C_{8}H_{5}$$

$$C_{8}H_{5}$$

$$C_{8}H_{5}$$

$$C_{8}H_{5}$$

$$C_{8}H_{5}$$

$$C_{9}H_{5}$$

$$C_{9}H_{7}$$

$$C_{$$

ととで用いる現像処理は下配の通りに38°C で行つた。

1.	27 7	一克课	37773.49
2,	T.	白	6分30秒
a .	水	洗	3分/5秒
, 4.	定	殻	6分30秒
5,	水	洗	3分/5秒
6.	安	定	3分/3秒

各工程に用いた処理液組成は下記の通りである。 カラー現像液

ニトリロ三酢酸ナトリウム		1	•	0	д
亜硫酸ナトリウム		¥		0	д
出来中下110万 人	.3	0	_	0	g

臭化カリ / . 4 8

ヒドロキシルアミン硫酸塩 よ・48

ψ - (N - x ≠ ν - N - β -)

ヒドロキシエチルアミノ)

ーユーメチルアニリン硫酸

漂白液

奥化アンモニウム / 60.08

アンモニア水(28%) 25.0℃

エチレンジアミンー四胂酸ナ

ドリウム鉄塩 / 3 0 . 0 8 氷酢酸 / 4 . 0 ℃ 水を加えて / 8

定盤被

テトラポリリン酸ナトリウム 2.09 亜硫酸ナトリウム 4.09 チオ硫酸アンモニウム(70%) 1.75.0cc

重亜硫酸ナトリウム 4.68

水を加えて

安定液

ホルマリン 8.0cc 水を加えて / 8

試料2Aの第4層および第3層のカプラーを表 - 3に示した如く変更する以外は試料2Aと全く 同様に試料2B、2Cを作成した。得られた試料 を実施例1に示したと同様、露光および現像処理 したものを赤色光で凌度測定し、その結果を表ー 3に示した。更に、これらの現像符フイルムを用 いて実施例1で示したと同様、堅牢性の試験を行 ないその結果を表ー4に示した。

表一3

フイル	カイ	ラー	相対感度	最大濃度
ム試料	第4周	第3個	TEL N TONES.	成入政及
2 A	(4) (本発名)	(本発明)	100	1.28
2 B	(2) (")	(20) (")	98	1.30
2 C	(101)(比較用)	(102)(比较用)	9 2	1.12

昭和59年5月28日

手続補正書

設 - 4

		色像	戏存率(9	6)	80 °C,
フイルム試料	カオラー	# 0 °C / # 日間	70%RH	光(キセ ノン) 6日間	/ # 日間 ステイン 濃 度
2 A	(4), (4) (本発明)	98%	97%	97%	0.01
2 B	(2),(20)(.)	98%	98%	97%	0.01
2 C	(101),(102)(比較用)	94%	92%	92%	0.06

本発明のカプラーは感度、発色性に優れると同 時に、耐熱性、耐光性にも優れ、しかもステイン の発生が少ない。

特許出願人 富士写真フィルム株式会社

4. 補正の対象 明細梅の「発明の辞細な説明」 の概

5. 補正の内容

明細暦の「発明の詳細な説明」の項の配戦を下 記の通り補正する。

1) 第2頁/2行目の 「芳香族一般」を

「芳香族一級」

と補正する。

2) 第3頁下から5行目の

「低波できる」を

「低級でき、」

と補正する。

3) 第4頁下から5行目の

「ュ倍にウレイド基およびょ倍」を

「2位にウレイド基およびょ位」

と補正する。

4) 第17頁の化合物(7)を次の構造に補正する。

特許庁長官 殿

1. 専件の表示

昭和 59 年 時 願 第 705/2 号

2. 発明の名称

ハロゲン化銀カラー写真感光材料

3. 補正をする者

事件との関係

特許 出願人

神奈川県南足柄市中沼210番地 住 所 名 称(520)富士写真フイルム株式会社

代表者

关

业格先 〒106 東京都港区西麻布 2 丁目26番30号 富士写真フィルム株式会社 東京本場 TLE (406) 253.7

C4Hg (t)C5H11 -CHCHIN C5H11(t) C8H17(t)

よ) 第49頁の化合物(102)を次の荷造に 植正する。

OH NHCONH C2H5 OCH2COOH C5H11(t) (102)

6) 第62頁の増感色素 I を次の構造に補正す

۵,

7) 第62頁の増感色条単を次の構造に補正す

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record.

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
Потить

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.